HỢP CHẤT CÓ OXI CỦA CLO

1. Người ta sử dụng clo để sát trùng nước máy vì

A. clo độc nên có tính diệt khuẩn.

B. clo có tính oxi hóa mạnh nên có khả năng diệt khuẩn.

C. clo tác dụng với nước tạo thành HClO là chất oxi hóa mạnh nên có khả năng diệt khuẩn.

D. clo tác dụng với nước tạo ra HCl là axit mạnh nên có khả năng diệt khuẩn.

2. Công thức phân tử của clorua vôi là

A. $Ca(OH)_2$. **B.** $CaCl_2$. **C.** $CaOCl_2$. **D.** $Ca(ClO)_2$.

3. Thành phần chính của nước Gia-ven là

A. $KClO_3$. **B.** $NaClO_2$. **C.** $CaOCl_2$. **D.** NaClO.

4. Nhận định nào sau đây là đúng?

A. Clorua vôi là muối tạo bởi một kim loại liên kết với một loại gốc axit.

B. Clorua vôi là muối tạo bởi một kim loại liên kết với hai loại gốc axit.

C. Clorua vôi là muối tạo bởi hai kim loại liên kết với một loại gốc axit.

D. Clorua vôi không phải là muối.

5. Nước Gia-ven là hỗn hợp các chất nào sau đây?

A. HCl, HClO, H_2O. **B.** NaCl, NaClO, H_2O. **C.** NaCl, $NaClO_3$, H_2O. **D.** NaCl, $NaClO_4$, H_2O.

6. Tính chất sát trùng và tẩy màu của nước Gia-ven là do nguyên nhân nào sau đây?

A. Do NaClO phân hủy ra oxi nguyên tử có tính oxi hóa mạnh

B. Do NaClO phân hủy ra Cl_2 là chất oxi hóa mạnh.

C. Do trong NaClO, nguyên tử Cl có số oxi hóa là +1, thể hiện tính oxi hóa mạnh.

D. Do NaCl trong nước giaven có tính tẩy màu và sát trùng.

7. Chất nào sau đây **không** có khả năng tẩy màu, sát trùng?

A. Nước vôi. **B.** Nước clo. **C.** Nước giaven. **D.** Clorua vôi.

8. Trong công nghiệp, nước giaven được sản xuất bằng cách

A. cho Cl_2 vào dung dịch NaOH bão hòa. **B.** cho Cl_2 tác dụng với vôi tôi.

C. điện phân dung dịch NaCl có màng ngăn. **D.** điện phân dung dịch NaCl không có màng ngăn.

9. Hấp thụ hoàn toàn 2,24 lít khí Cl_2 (đktc) vào 200 ml dung dịch NaOH (ở nhiệt độ thường). Sau phản ứng, nồng độ NaOH còn lại là 0,5M (giả thiết thể tích dung dịch không thay đổi). Nồng độ mol ban đầu của dung dịch NaOH là

A. 1,5M. **B.** 0,1M. **C.** 0,5M. **D.** 2,0M.

10. Hãy chọn nửa sơ đồ phản ứng ở cột II để nối – ghép với nửa sơ đồ phản ứng ở cột I cho phù hợp.

Cột I	Cột II
a) $Cl_2 + H_2O \rightarrow$	1) $KCl + O_2$
b) $Cl_2 + NaOH_{(dd)} \rightarrow$	2) $NaCl + NaClO_3 + H_2O$
c) $Cl_2 + NaOH_{(dd,\ t^o)} \rightarrow$	3) $NaCl + NaClO + H_2O$
d) $KClO_3\ (MnO_2,\ t^o) \rightarrow$	4) $HCl + HClO$
e) $CaOCl_2 + HCl \rightarrow$	5) $HCl + H_2O$
g) $Ca(OH)_2 + HCl \rightarrow$	6) $CaCl_2 + Cl_2 + H_2O$
	7) $CaCl_2 + H_2O$

LIVEWORKSHEETS